杉科树脂成分的研究

1. 米德杉木树脂的倍半萜及二萜物质

丁靖垲 (中国科学院昆明植物研究所) 刘和林 (四川省林科所) 濮全龙 (广西医药研究所)

米德杉木 (Cunninghamia unicanaliculata var. pyramidalis D. Y. Wang et H. L. Liu) 为四川林科所发现的杉木属新种德昌杉木的一新变种,本文报道其化学成分,为探讨种间的演变与化学成分的关系提供依据。

本实验所用树脂采于四川省德昌县,从树干上割皮收集(树脂若不即时处理,各成分含量发生显著变化)。新鲜树脂为乳白色粘稠状液体,以丙酮溶解,除去大量不溶物,减压回收丙酮,得油水混合液体,冷却后用乙醚抽提,抽提液用无水硫酸钠干燥,回收乙醚后的残留物再以石油醚处理,得可溶于石油醚的胶状物。

脂溶性抽提物,经气相色谱分析,除显示 α - 蒎烯、柠檬烯等单萜成分外,尚有八个主要色谱峰。我们用硅胶、氧化铝(上海市五四农场化学试剂厂出品)、及含7.5%硝酸银的硅胶、氧化铝柱反复层析,洗脱剂均先用石油醚(60—90°C,重蒸)继用石油醚—乙醚(95:5,90:10,80:20),将八个化合物逐一分离,经鉴定为: α -丁香烯(α -caryophylene)(\mathbf{I}),为-芹子烯(β -selinene)(\mathbf{I}),海松—8,15—二烯(pimara—8,15—dinene)(\mathbf{I}),反式—泪柏烯(trans—biformene)(\mathbf{I}),海松醛(pimaradineal)(\mathbf{V}),海松醇(pimaranotl)(\mathbf{V}),反式—刺柏醇(trans—communol)(\mathbf{V} 0)及反式—刺柏酸(trans—communic acid)(\mathbf{V} 1)。

刺柏酸前人^[8,9,10]是通过制备成盐或甲酯来鉴定,测定熔点的纯品也是先制成钠盐分离,再经酸化后得到^[7]。我们是直接从树脂分离获得。

海松-8,15-二烯、海松醛及海松醇文献记载[3,4] 为人工合成,尚未查到天然存在。

各化合物首先用层析方法进行分离,以气相色谱检查分离纯度。纯品通过测定红外、紫外、核磁共振及其他物理常数来确定其结构,最后又做色谱/质谱测定肯定他们的化学组成。

本文于1982年3月17日收到。

$$(II) R = CH_3$$

$$(V) R = CH_0$$

$$(VI) R = CH_2OH$$

$$(VII) R = CH_2OH$$

$$(VIII) R = COOH$$

 α -丁香烯(I): 从石油醚洗脱部分 得 到。无 色 油 状 液 体。[α] 2 2 2 +1.9°(氯 仿,C, 4.22)。 IR ν $^{\rm film}_{\rm max}$ cm $^{-1}$: 3080, 1775, 1635, 885(\triangleright C=CH $_2$)1380, 1365

(>C $<_{CH_3}^{CH_3}$)。 ¹H NMR δ : 0.95, 0.95 (共 6 H, s, =C $<_{CH_3}^{CH_3}$), 1.60 (3 H, s, =C=CH₃), 4.84, 4.95 (2H, bs, =CH₂), 5.31 (1H, m)。 MS m/e: 204 (M⁺), 189, 161, 133, 107, 93 (基峰), 81, 69, 55。以上数据与 α -丁香烯一致^[1]。

 β -芹子烯(II),从石油醚洗脱部分分得。无 色 油 状 液 体。 [α] $^{22}_{2}$ +18.2°(氯 仿, C,0.33)。 IR ν $^{\text{film}}_{\text{max}}$ cm $^{-1}$: 3080, 1775, 1650, 890。 1 H NMR δ : 0.80 (3H, s, —CH $_{3}$), 1.70 (3H, s, C=C—CH $_{3}$), 5.29, 4.70 (共 4H, 2 × =CH $_{2}$)。 MS m/e: 204 (M $^{+}$), 189, 175, 161, 147, 133, 121, 107, 105, 93, 81, 67, 55。 其 IR, MS及 1 HNMR与 β -芹子烯一致 $^{(2)}$ 。

海松-8, 15-二烯(II):石油醚洗出物,冰箱放置结晶,后石油醚重结晶,mp $38-40^{\circ}\mathrm{C}$ 。 [α] $^{22}_D+82.4^{\circ}$ (氯仿,C,1.28)。UV λ $^{\mathrm{EtOH}}_{\mathrm{max}}$ 207nm。IR ν $^{\mathrm{film}}_{\mathrm{max}}$ cm $^{-1}$: 3080, 1639, 995, 910, (—CH=CH $_2$), 1660, 839 (三取代双键), 1380, 1365 (\rangle C $\stackrel{\mathrm{CH}}_{3}$)。 $^{1}\mathrm{H}$ NMR δ : 0.84, 0.88, 0.97 (共12H, s, $4\times$ -CH $_3$), 5.19 ($\mathrm{W}_{\frac{1}{2}}=9\,\mathrm{cps}$, \rangle C=CH) 5.75, 4.88, 4.84 (各1H, JAB=10Hz, JAC=17Hz, JBC=2Hz, $_{\mathrm{HA}}$ >C=C $\stackrel{\mathrm{HB}}_{\mathrm{HC}}$ 0, 2.21 (1H, C $_8$ -H)。MS m/e; 272 (M $^+$),257 (强峰),230, 187, 176, 161, 137, 119, 105, 95, 69。从IR及 $^{1}\mathrm{H}$ NMR数据,特别由 $_{\mathrm{H}}$ >C=C $\stackrel{\mathrm{H}}_{\mathrm{H}}$ 及 $_{\mathrm{L}_4}$ -H的峰形结构、耦合情况和化学位移来判断 $_{\mathrm{L}_3}$ 3, 4, 5] 该化合为海松-8,15-二烯。

海松醛(V): 自乙醚-石油醚(5:95)洗脱部分再经 G. R. T 试剂(Girard's Reagent T)处理纯化得到。油状液体。[α] $_D^{22}+85.1^\circ$ (氯仿,C,0.094)。IR v_{max}^{film} cm $^{-1}$: 3078,1640,910(CH=CH $_2$),1665,838,(>C= $_C^{-1}$ H),2680,1728(-CHO)。 H NMR δ : 0.97,1.01,1.08,(δ 3H,s, δ 3×-CH $_3$)5.19(δ 19 cps,-CH=C δ)5.75,4.88,4.84(δ 1 H,Jab=10Hz,Jac=17Hz,Jbc=2Hz,Ha δ C= δ C δ 19 9.24(1H,s,-CHO)。MS m/e:286(δ 19 9.24;25,187,161,133,105,95,81。化合物 δ 11 比较,多一醛基,少一甲基,推断为海松醛。

海松醇(V1): 室温为油状液体,置 冰 箱 中 可 以 结 晶。 $\{\alpha\}_{D}^{22}+98.9^{\circ}$ (氯仿, C, 1.25)。 MS m/e: 288 (M^{+}), 273, 257, 230, 187, 161, 135, 119, 105, 81。 化合物 V 与 V 比较,区别在于其 IR v film max cm^{-1} : 3350, 1040; ${}^{1}H$ NMR δ . 3.15, 3.42 (2H, AB S %, J=11Hz, $-CH_2OH$) 显示有伯醇存在,醛基信号消失,三个甲基 δ 值 为 0.79, 0.97, 0.99, 4 位上角甲基的 δ 值由 1.08 (V) 移向高场至 0.79,显然是由于 $-CH_2OH$ 取代了-CHO所致。因此,V 应为海松醇 (5) 。

反式-刺柏酸(T): 石油醚-乙醚洗脱部分,石油醚重结晶,mp 120—122°C。可溶于2N NaOH溶液。 $[\alpha]_{2}^{4}+40.9$ °(氯 仿,C,0.78)。元 素 分 析: $C_{20}H_{30}O_{2}$ 计 算 值 (%) C,79.47,H,9.93。实验值(%)C,79.57,H,9.96。UV $\lambda_{\max}^{\text{EtOH}}$:232 nm (ϵ 28000)。IR v KBr_{\max}^{KBr} cm⁻¹: 3430,1687,1405,1278,945(-COOH)1605(— C =

C—C=C—), 1790, 1640, 890, 990, 905 (C=CH₂)。 ¹H NMR 8: 10.30 (1H, -COOH), 6.33 (J=17, 10Hz, —CH—CH₂), 5.41 (1H, —CH=C—) 5.03, 4.08 (2H, J=10Hz, J=17Hz,—CH=CH₂), 4.82, 4.48 (2H, =CH₂) 1.75, 1.17, 0.76 (3H×3, 3×-CH₃)。 MS m/e: 302 (M⁺), 287, 246, 231, 175, 147, 135, 121, 105, 81。以上数据显示化合物证为反式-刺柏酸^{C6,7,8,9,10}。

反式-刺柏醇(W):自石油醚-乙醚(80:20)洗脱部分得到,室温为 粘 稠 状 液体,置冰箱中可结晶。〔 α] $^{22}_{D}$ +36.2°(氯 仿,C,0.88)。MS m/e。288 (M+),273,257,207,175,147,135,95,81。化合物 W测定了 IR、UV及 H NMR谱,与刺柏酸比较,在 IR 谱中,有3250,1035 cm $^{-1}$ 吸收峰(伯醇),而-COOH吸收峰消失。在 IH NMR谱中,出现了 δ 3.10,3.34 (2H,AB系统,J=11Hz,-C H_{2} OH)峰,而 δ 10.30峰消失, C_{4} 角甲基,由 δ 1.17(W)向高移场动到 δ 0.99,这显然是与之相连的-COOH 换成了-CH $_{2}$ OH,减弱了去屏蔽作用的结果。由此可知,化合物 W应是反式-刺柏醇

反式-泪柏烯(Ⅳ): 自石油冲洗部分得到,油 状液体。〔α〕岩+42.6°(氯仿, C, 0.33)。MS m/e; 272 (M[±]), 257, 216, 191, 135, 95, 81。其UV, ¹H NMR谱

与刺柏酸、刺柏醇基本一致,在 1 H NMR 谱中,多了一个 8 0.81 (3H, s, $^-$ CH $_3$)峰,而 $^-$ COOH, $^-$ CH $_2$ OH峰消失。IR $^+$ Cm $_{max}$ cm $_{max}$ cm $_{max}$ 1606 (—C=C—C=C—),3079,1780,1642,888 (环外双键) 990 (>C=CH $_2$) 1388,1366 (>C $_{CH}^3$)。以上数据显示化合物 $^+$ D应为反式—泪柏烯 $_{nax}$ 60 $^+$ Ce $_{nax}$ 200 $^+$ Ce $_{nax}$ 300 $^+$ Ce $_{na$

本研究采用 IR-450 型红外分光光度计测定红外光谱, UV-210A型分光光度计测定 紫外光谱, WH-90 波谱仪测定核磁共振, 以CDCl。为溶剂, TMS 为内标, 色谱/质谱 联用为MAT-311仪测定, 5 %SE-30柱, 180—230°C, 8 °C/min 程 序 升 温, 进 样度 240°C, 氦气流量18ml/min。

致谢:本研究工作在周俊同志指导下进行,杨仁洲同志参加定稿,易元芬、秦润保、雷泽摸同志参加提取分离工作,在此一并致谢。

参考文献

- [1] Japan Perfumery and Flauouring Association, 1973: Spectrol Atlas of Terpenes and the Related, Compouds, 38-39.
- [2] ibid, 202-203.
- [3] E. Wenkert etc, 1965: The Proton Magnetic Resonance Spectral Characteristics of Tricyclic Substances, J. O. C. 30: 713-722.
- (4) R. E. Iceland etc, 1963: Experiments Directed toward the Synthesis of Terpenes,
 ▼. The Synthesis of (±) Sandaracopimaradiene and (±) pimaradiene. J. O. C. 28: 6—16.
- (5) E. Wenkert etc, 1961: The stereochemistry of Rimuene, J. A. C. S. 83: 998-1000.
- [6] R. M. Carman etc, 1961: J. C. S. ? :2187.
- (7) N. Narasimhachari etc, 1961. The Chemical Composition of the Wood and Bark extractives of Juniperus horizontalis Moench Canada. J. Chem. 39: 2572-2581.
- (8) V. P. Auya etc, 1961: Chemistry of the Natural order Cupressales-41. the structure and stereochemistry of Communic acid, Tetrahedron, 16: 255-263.
- (9) B. R. Thomas, 1966: The Chemistry of the Order Araucariales Part 4. The Bled Resins of Agathis australis, Acta. Chem. Scand, 20: 1074-1081.
- [10] T. Norin, 1965: The Configuration of Communic Acid, Acta. Chem. Scand. 19: 1020-1021.

STUDIES ON THE RESIN CONSTITUENTS OF TAXODIACEAE

I. SESQUITERPENE AND DITERPENE COMPONENTS OF THE RESIN FROM CUNNINGHAMIA UNICANALICULATA VAR. PYRAMIDALIS

Ding Tingkai (Kunming Institute of Botany, Academia Sinica)

Liu Helin (Sichuan Institute of Forestry)

Pu Quanlong (Institute of Medical and Pharmaceutical Science of Guangxi, Nanning)

This paper reports the chemical constituents of the resin from Cunninghamia unicanaliculata var. pyramidalis.

On the basis of the observation made on GC and TLC, we found the resin contains more than ten components, two of them are monoterpenes (α -pinene and limonene). The other eight components were isolated from petroleum other extract of resin. By spectroscopic data (UV, IR, NMR and GC/MS) the eight compounds were identified as α -caryophylene (I), β -selinene (I), pimara-8, 15-dinene (I), trans-biformene (I), pimaradienol (V), pimaranol (VI), trans-communol (VI), and trans-communic acid (VII), respectively.